W.

TRAITE DE COPERATION EN MATIERE DE BRANCETS PCT

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

(article 18 et règles 43 et 44 du PCT)

Référence du dossier du déposant ou du mandataire		mission du rapport de recherche internationale et, le cas échéant, le point 5 ci-après		
SL2 97029 PCT	A DONNER	or, le cas echeant, le point s' chapies		
Demande internationale n°	Date du dépôt international (jour/mois/année)	(Date de priorité (la plus ancienne) (jour/mois/année)		
PCT/FR 98/00508	12/03/1998	13/03/1997		
Déposant		<u> </u>		
SAINT-GOBAIN VITRAGE et a	1.			
	onale, établi par l'administration chargée de la re e copie en est transmise au Bureau internationa			
Ce rapport de recherche internationale co	mprend feuilles.			
I —	opie de chaque document relatif à l'état de la te	chnique qui y est cité.		
	· ·			
1 II a été estimé que certaines re	evendications nepouvaient pas faire l'objet d	l'une recherche(voir le cadre I).		
2. Il y a absence d'unité de l'inve	ention/voir la cadre IIV			
i y a absence d diffic de l'inve	Antion(voir le caure II).			
3. La demande internationale cont	ient la divulgation d'un listage de séquence de	a pueláctidos oud'acidos aminás et la		
	ffectuée sur la base du listage de séquence	indiceolides oud acides animies et la		
dep	osé avec la demande internationale			
fourni par le déposant séparément de la demande internationale				
l l	sans être accompagnée d'une déclaration allant au delà de la divulgation faite dans la qu'elle a été déposée.			
tran	scrit par l'administration			
		· ·		
4. En ce qui concerne le titre, χ le te	exte est approuvé tel qu'il a été remise par le dég	oosant		
	exte a été établi par l'administration et ala teneu			
	·			
,				
		ļ		
5. En ce qui concerne l'abrégé,				
	exte est approuvé tel qu'il a été remis parle dépo			
règi	exte (reproduit dans le cadre III) a été établi par l e 38.2b). Le déposant peut présenter des obser n mois à compter de la date d'expédition du prés	vations à l'administration dans un délai		
6. La figure des dessins à publier avec	l'abrégé est la suivante:			
	gérée par le déposant.	Aucune des figures		
pare	ce que le déposant n'a pas suggéré de figure.	n'est à publier.		
· Dard	ce que cette figure caractérise mieux l'invention.			
		·		

THIS PAGE BLANK (USPTO)

RAPPORT DE RECHECHE INTERNATIONALE



A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE CIB 6 C03C3/087

Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB

B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE

Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement)

CIB 6 CO3C

Documentation consultée autre que la documentationminimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche

Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si cela est réalisable, termes de recherche utilisés)

Catégorie °	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
X	WO 96 11887 A (SAINT GOBAIN VITRAGE) 25 avril 1996 cité dans la demande voir revendications	1-18
X	WO 96 01792 A (VETROTECH AG) 25 janvier 1996 voir page 4, ligne 33 - page 7, ligne 3	1-7
X	DE 43 25 656 A (SCHOTT GLASWERKE) 16 février 1995 voir revendications 1,2	1-8, 11-18
E	WO 98 22403 A (NIPPON SHEET GLASS CO. LTD.) 28 mai 1998 voir abrégé; revendications	1-18
	-/	

Voir la suite du cadre C pour la finde la liste des documents	X Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe
"A" document définissant l'état général de latechnique, non considéré comme particulièrement pertinent "E" document antérieur, mais publié à la date dedépôt international ou après cette date "L" document pouvant jeter un doute sur une revendcation de priorité ou cité pour déterminer la date depublication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée) "O" document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens "P" document publié avant la date de dépôtinternational, mais postérieurement à la date de priorité revendiquée	"T" document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention "X" document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément "Y" document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier "&" document qui fait partie de la même famillede brevets
Date à laquelle la recherche internationale a étéeffectivement achevée 13 juillet 1998	Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale 21/07/1998
Nom et adresse postale de l'administrationchargée de la recherche internationale Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Fonctionnaire autorisé Reedijk, A

1

THIS PAGE BLANK (USPTO)

RAPPORT DE RECHECHE INTERNATIONALE



		R 98/00508
C.(suite) D	OCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS	_
Catégorie °	Identification des documents cités, avec.le cas échéant, l'indicationdes passages pertinents	no. des revendications visées
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 9103 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class L01, AN 91-018129 XP000318374 & JP 02 289 444 A (NIPPON SHEET GLASS CO LTD) voir abrégé	1-18
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 9703 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class L01, AN 97-029353 XP002068807 & JP 08 290 939 A (NIPPON ELECTRIC GLASS CO) voir abrégé	1-18

1

THIS PAGE BLANK (USPTO)

INTERIATIONAL SEARCH REPORT

for on patent family members

Interior No PCT/FR 98/00508

Patent document cited in search repo	rt	Publication date		Patent family member(s)	Publication date
WO 9611887	Α	25-04-1996	FR	2725714 A	19-04-1996
			FR	2727399 A	31-05-1996
			AU	3749095 A	06-05-1996
			BR	9506412 A	09-09-1997
	•		CN	1140443 A	15-01-1997
			CZ	9601714 A	11-12-1996
			EP	0734356 A	02-10-1996
			FI	962434 A	12-06-1996
			HU	76866 A	29-12-1997
			JP	9507207 T	22-07-1997
			NO	962457 A	11-06-1996
			PL	314 9 56 A	30-09-1996
			AT	166858 T	15-06-1998
			AU	3656495 A	06-05-1996
			CN	1139914 A	08-01-1997
			CZ	9601713 A	11-12-1996
		•	DE	69502806 D	09-07-1998
			EP	0734357 A	02-10-1996
			WO	9611888 A	25-04-1996
			HU	76865 A	29-12-1997
			JP	9507206 T	22-07-1997
WO 9601792	Α	25-01-1996	CH	686304 A	29-02-1996
•			AU	2667295 A	09-02-1996
			CA	2171323 A	25-01-1996
			CN	1130374 A	04-09-1996
			EP	0719241 A	03-07-1996
			ES	2088857 T	01-10-1996
			FΙ	961067 A	07-03-1996
			GR	96300057 T	31-10-1996
			JP	9500355 T	14-01-1997
			NO	960928 A	07-03-1996
			US	· 5676722 A	14-10-1997
DE 4325656	Α	16-02-1995	EP	0638526 A	15-02-1995
			JP	7069669 A	. 14-03-1995
			US	5656558 A	12-08-1997
			US	5763343 A	09-06-1998
WO 9822403	 А	28-05-1998	 ЈР	10152337 A	09-06-1998

THIS PAGE BLANK (USPTO)



ORGANISATION MONDIALE DE LA PROPRIETE INTELLECTUELLE Bureau international



DEMANDE INTERNAT	TONALE PUBLIEE EN VER	TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS (P	
(51) Classification internationale des brevets ⁶ : C03C 3/087		A1	(11) Numéro de publication internationale: WO 98/403 (43) Date de publication internationale: 17 septembre 1998 (17.09.
(21) Numéro de la dema		R98/005 (12.03.9	US, brevet européen (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, 1
(30) Données relatives à 197 10 289.1 97/05364 97/07521	la priorité: 13 mars 1997 (13.03.97) 30 avril 1997 (30.04.97) 17 juin 1997 (17.06.97)	1	Publiée Avec rapport de recherche internationale. Avant l'expiration du délai prévu pour la modification revendications, sera republiée si de telles modifications s reçues.
SAINT-GOBAIN	tous les Etats désignés . N VITRAGE [FR/FR]; 18 00 Courbevoie (FR).		S):
[FR/FR]; 66, ru Barre (FR). GY,	ts (US seulement): EL KHIAT e Georges Pompidou, F-9517 René [FR/FR]; 6, rue Arthur (FR). LE BOURHIS, Eric [FR/F	0 Deuil r Rimbau	la

(54) Title: SODA-LIME-SILICA GLASS COMPOSITIONS AND APPLICATIONS

des Sources, F-95200 Sarcelles Village (FR).

(74) Mandataire: LE CAM, Stephane; Saint-Gobain Recherche, 39, quai Lucien Lefranc, F-93300 Aubervilliers (FR).

- (54) Titre: COMPOSITIONS DE VERRE SILICO-SODO-CALCIQUE ET LEURS APPLICATIONS
- (57) Abstract

The invention concerns a soda-lime-silica glass composition for the manufacture of substrates or panes, said composition having a coefficient ϕ ranging from 0.50 to 0.85 N/(mm²° \tilde{C}) and a working temperature lower than 1200 °C.

(57) Abrégé

L'invention a pour objet une composition de verre de type silico-sodo-calcique destinée à la fabrication de substrats ou plaques, ladite composition de verre possédant un coefficient ϕ compris entre 0,50 et 0,85 N/(mm² °C) et un point de travail inférieur à 1200 °C.

THIS PAGE BLANK (USPTG)

ORGANISATION MONDIALE DE LA PROPRIETE INTELLECTUELLE Bureau international



DEMANDE INTERNATIONALE PUBLIEE EN VERTU DU TRAITE DE COOPERATION EN MATIERE DE BREVETS (PCT) (51) Classification internationale des brevets 6: WO 98/40320 (11) Numéro de publication internationale: **A1** C03C 3/087 (43) Date de publication internationale: 17 septembre 1998 (17.09.98) (81) Etats désignés: BR, CA, CN, CZ, HU, JP, KR, NO, PL, SG, PCT/FR98/00508 (21) Numéro de la demande internationale: US, brevet européen (AT, BE, CH, DE, DK, ES, FI, FR, 12 mars 1998 (12.03.98) GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE). (22) Date de dépôt international: Publiée (30) Données relatives à la priorité: 197 10 289.1 13 mars 1997 (13.03.97) DE Avec rapport de recherche internationale. 97/05364 30 avril 1997 (30.04.97) FR Avant l'expiration du délai prévu pour la modification des revendications, sera republiée si de telles modifications sont 17 juin 1997 (17.06.97) 97/07521 FR (71) Déposant (pour tous les Etats désignés sauf US): SAINT-GOBAIN VITRAGE [FR/FR]; 18, avenue d'Alsace, F-92400 Courbevoie (FR). (72) Inventeurs; et (75) Inventeurs/Déposants (US seulement): EL KHIATI, Nathalie [FR/FR]; 66, rue Georges Pompidou, F-95170 Deuil la Barre (FR). GY, René [FR/FR]; 6, rue Arthur Rimbaud, F-93140 Bondy (FR). LE BOURHIS, Eric [FR/FR]; 24, rue des Sources, F-95200 Sarcelles Village (FR). (74) Mandataire: LE CAM, Stéphane; Saint-Gobain Recherche, 39, quai Lucien Lefranc, F-93300 Aubervilliers (FR).

- (54) Title: SODA-LIME-SILICA GLASS COMPOSITIONS AND APPLICATIONS
- (54) Titre: COMPOSITIONS DE VERRE SILICO-SODO-CALCIQUE ET LEURS APPLICATIONS
- (57) Abstract

The invention concerns a soda-lime-silica glass composition for the manufacture of substrates or panes, said composition having a coefficient ϕ ranging from 0.50 to 0.85 N/(mm²°C) and a working temperature lower than 1200 °C.

(57) Abrégé

L'invention a pour objet une composition de verre de type silico-sodo-calcique destinée à la fabrication de substrats ou plaques, ladite composition de verre possédant un coefficient φ compris entre 0,50 et 0,85 N/(mm² °C) et un point de travail inférieur à 1200 °C.

${\it UNIQUEMENT~A~TITRE~D'INFORMATION}$

Codes utilisés pour identifier les Etats parties au PCT, sur les pages de couverture des brochures publiant des demandes internationales en vertu du PCT.

AL	Albanie	ES	Espagne	LS	Lesotho	SI	Slovénie
AM	Arménie	FI	Finlande	LT	Lituanie	SK	Slovaquie
AT	Autriche	FR	France	LU	Luxembourg	SN	Sénégal
ΑU	Australie	GA	Gabon	LV	Lettonie	SZ	Swaziland
AZ	Azerbaĭdjan	GB	Royaume-Uni	MC	Monaco	TD	Tchad
BA	Bosnie-Herzégovine	GE	Géorgie	MD	République de Moldova	TG	Togo
ВВ	Barbade	GH	Ghana	MG	Madagascar	TJ	Tadjikistan
BE	Belgique	GN	Guinée	MK	Ex-République yougoslave	TM	Turkménistan
BF	Burkina Faso	GR	Grèce		de Macédoine	TR	Turquie
BG	Bulgarie	HU	Hongrie	ML	Mali	TT	Trinité-et-Tobago
ВJ	Bénin	ΙE	Irlande	MN	Mongolie	UA	Ukraine
BR	Brésil	IL	Israël	MR	Mauritanie	UG	Ouganda
BY	Bélarus	IS	Islande	MW	Malawi	US	Etats-Unis d'Amérique
CA	Canada	ΙT	Italie	MX	Mexique	UZ	Ouzbékistan
CF	République centrafricaine	JP	Japon	NE	Niger	VN	Viet Nam
CG	Congo	KE	Kenya	NL	Pays-Bas	YU	Yougoslavie
CH	Suisse	KG	Kirghizistan	NO	Norvège	zw	Zimbabwe
CI	Côte d'Ivoire	KP	République populaire	NZ	Nouvelle-Zélande		
CM	Cameroun		démocratique de Corée	PL	Pologne		
CN	Chine	KR	République de Corée	PT	Portugal		
CU	Cuba	KZ	Kazakstan	RO	Roumanie		
CZ	République tchèque	LC	Sainte-Lucie	RU	Fédération de Russie		
DE	Allemagne	LI	Liechtenstein	SD	Soudan		
DK	Danemark	LK	Sri Lanka	SE	Suède		
EE	Estonie	LR	Libéria	SG	Singapour		

COMPOSITIONS DE VERRE SILICO-SODO-CALCIQUE

ET LEURS APPLICATIONS

10

5

L'invention concerne des compositions de verre silico-sodo-calcique aptes à être transformées en ruban de verre dans lequel peuvent être découpées des plaques qui présentent notamment après traitement une résistance à la chaleur.

15

20

25

30

De telles plaques peuvent, plus particulièrement, être utilisées pour réaliser des vitrages anti-feu ou servir de substrats pour la fabrication d'écrans plasma, d'écrans électroluminescents, d'écrans à cathode froide (Field-Emission-Display).

Concernant plus particulièrement les vitrages résistants au feu selon les classes de résistance au feu G, ceux-ci sont constitués d'une feuille de verre trempée thermiquement et possèdent des propriétés d'un vitrage de sécurité.

Des vitrages résistants au feu selon des classes de résistance au feu G ainsi que leurs cadres et leurs fixations doivent résister, lors d'un essai de tenue au feu conforme à la norme DIN 4102 ou à la norme ISO/DIS 834-1, pendant un certain temps au passage du feu et de la fumée. Pendant ce temps, les vitrages ne doivent ni se briser sous l'effet des contraintes qui apparaissent suite aux gradients de température entre la surface du vitrage au contact de la chaleur, et le bord enchâssé, ni dépasser leur point de ramollissement, car ils perdraient leur stabilité et libéreraient ainsi l'ouverture. En fonction du temps en minutes pendant lequel ils résistent au feu, ils sont rangés dans les classes de résistance au feu G 30, G 60, G 90 ou G 120.

En général, les vitrages résistants au feu sont maintenus dans des cadres qui protègent, dans une mesure plus ou moins grande, le bord desdits vitrages

-2-

contre l'effet de la chaleur. Le gradient de température qui apparaît ainsi entre le milieu du vitrage et le bord engendre des contraintes de traction considérables dans la zone marginale et mène à une destruction des vitrages, si l'on ne prend pas de mesures particulières pour compenser ces contraintes de traction. Ces mesures consistent en une trempe thermique des vitrages permettant d'induire de fortes contraintes initiales de compression dans la zone marginale. La trempe thermique permet de conférer au vitrage des propriétés supplémentaires de verre de sécurité lorsque la trempe est réalisée de telle sorte que, en cas de bris, le vitrage se fragmente en menus morceaux.

5

10

15

20

25

30

L'état de contraintes initiales est habituellement déterminé par le biais de la résistance à la flexion/traction obtenue par la trempe, conformément à la norme DIN 52303 ou à la norme EN 12150. Les expériences ont en l'occurrence révélé la nécessité d'assurer une résistance à la flexion/traction d'au moins 120 N/mm² pour que le vitrage résiste aux contraintes de traction engendrées par les gradients de température au niveau du bord. Vu que des vitrages non trempés présentent une résistance de base à la flexion/traction d'environ 50 N/mm², cela signifie qu'il est nécessaire d'augmenter cette résistance, par la trempe, d'au moins 70 N/mm². La valeur de cette augmentation de la résistance à la flexion/traction correspond directement à la valeur des contraintes initiales superficielles de compression.

On peut en outre augmenter le temps de résistance au feu en augmentant la profondeur d'insertion du vitrage dans le cadre. Dans le cas d'une résistance à la flexion/traction du vitrage de 120 N/mm² et d'une profondeur d'insertion de 10 mm, le vitrage est par exemple conforme à la classe de résistance au feu G 30, alors qu'une profondeur d'insertion de 20 mm permet d'atteindre la classe de résistance au feu G 90.

Des vitrages en verre flotté habituel (verre de silice à base de soude et de chaux) peuvent être trempés de manière appropriée au moyen d'installations de trempe traditionnelles, vu que ces compositions de verre présentent des coefficients de dilatation thermique relativement élevés supérieurs à 85.10⁻⁷K⁻¹. Le verre flotté habituel permet d'atteindre des résistances à la flexion/traction pouvant aller jusqu'à 200 N/mm². Sous l'effet des contraintes de traction engendrées par les gradients de température, les vitrages ne se brisent par

5

10

15

20

25

30

- 3 -

conséquent pas si la profondeur d'insertion est d'environ 10 mm, mais ils perdent leur stabilité à cause de leur température de ramollissement relativement basse d'environ 730°C. Des vitrages trempés en verre flotté sont donc conformes, dans des conditions d'installation normales, tout au plus à la classe de résistance au feu G 30.

Toutefois, on connaît également des vitrages monolithiques de la classe de résistance au feu G 60 et de classes plus élevées. Ces vitrages sont constitués de compositions de verre ayant une température de ramollissement élevée supérieure à 815°C et présentent, de ce fait, un long temps de résistance lors d'un essai de tenue au feu. Dans ce cas, des verres à base de borosilicate et d'aluminosilicate résistants à la chaleur s'avèrent particulièrement appropriés. Toutefois, ces types de verre doivent également être trempés par voie thermique pour pouvoir résister aux fortes contraintes de traction qui apparaissent dans la zone marginale lors d'un essai de tenue au feu.

L'emploi de la trempe thermique pour des vitrages coupe-feu dont les compositions de verre sont à base de borosilicate ou d'aluminosilicate résistants à la chaleur est connu de par les documents DE 23 13 442 B2 et US 3 984 252. Suivant ces documents, seuls conviennent pour la trempe des verres dont le produit de la dilatation thermique α et du module d'élasticité E atteint 1 à 5 kp.cm⁻².°C⁻¹, c'est-à-dire des verres à base de borosilicate ou d'aluminosilicate à dilatation thermique de $\alpha_{20\text{-}300}$ = 30 à 65.10⁻⁷°C⁻¹. Toutefois, la trempe nécessaire au niveau du bord de ces vitrages ne peut être réalisée au moyen des installations de trempe à l'air habituelles, mais fait appel à un procédé particulier dans lequel les vitrages sont disposés, au cours du chauffage, entre des carreaux céramiques légèrement plus petits, de telle sorte que le bord du vitrage dépasse des carreaux céramiques et soit donc refroidi plus rapidement, alors que le milieu du vitrage refroidit plus lentement sous l'effet des carreaux céramiques. La trempe nécessaire au niveau du bord peut certes être obtenue de cette manière, mais les vitrages ainsi fabriqués ne présentent aucune des propriétés du verre de sécurité.

Il est connu de par le document EP-A-638 526 d'utiliser, pour la fabrication de vitrages coupe-feu monolithiques, des compositions de verre qui ont un

5

10

15

20

25

30

- 4 -

coefficient de dilatation thermique α compris entre 30 et 60.10^{-7}K^{-1} , un coefficient φ compris entre 0,3 et 0,5 N/(mm².K), un point de ramollissement (= température pour une viscosité de 10^{7,6} Poises) supérieur à 830°C et un point de travail (= température pour une viscosité de 10⁴ Poises) compris entre 1190° et 1260°C. Le coefficient φ ou tension thermique spécifique est la grandeur spécifique du verre calculée à partir du coefficient de dilatation thermique α , du module d'élasticité E et du coefficient de Poisson μ suivant la formule $\varphi = \alpha.E/(1-\mu)$. Des vitrages présentant ces propriétés physiques peuvent acquérir, dans une installation de trempe à l'air traditionnelle, aussi bien les contraintes initiales de compression nécessaires au niveau du bord que les contraintes de trempe exercées sur toute la surface et nécessaires pour obtenir une fragmentation en menus morceaux, de sorte qu'aucune mesure particulière n'est nécessaire pour la trempe et que le processus de fabrication en est ainsi considérablement simplifié. Des vitrages présentant ces propriétés physiques contiennent toutefois nécessairement du B₂O₃, Al₂O₃ et ZrO₂ en des quantités qui compliquent le processus de fusion et le processus de transformation. Ces vitrages ne peuvent ainsi pas être fabriqués suivant le procédé de flottage qui a prouvé sa rentabilité exceptionnelle, étant donné que leur point de transformation est trop élevé et que la fusion requiert en outre des mesures particulières.

On connaît de par le document FR-2 389 582 des compositions de verre à base de borosilicate prévues, certes, pour une utilisation dans des vitrages coupe-feu qui, en raison de leur point de transformation relativement bas, peuvent fondre suivant le procédé de flottage et également être trempés au moyen d'installations de trempe habituelles. Ces verres contiennent toutefois 11,5 à 14,5% de B₂O₃ et présentent en outre des propriétés physiques semblables à celles des verres connus de par le document EP-A-638 526. Même dans le cas de ces verres, les contraintes initiales de compression et la résistance à la flexion/traction pouvant être atteintes par la trempe à l'air sont limitées à des valeurs relativement basses et ces verres présentent de surcroît les difficultés et inconvénients connus lors de la fusion de verres à base de borosilicate.

- 5 -

En ce qui concerne la fabrication des écrans émissifs du type écrans plasma, le substrat est soumis à plusieurs traitements thermiques qui ont pour but de stabiliser les dimensions dudit substrat et de fixer une série de couches de différents composés, tels que des émaux, déposées sur sa surface. La fixation de ces couches d'épaisseurs plus ou moins importantes nécessite que le substrat soit porté à des températures supérieures à 550°C. Si le coefficient de dilatation du verre silico-sodo-calcique utilisé est du même ordre de grandeur que celui des composés déposés sur sa surface, sa tenue en température est insuffisante et il est nécessaire de le poser sur une dalle rectifiée lors des traitements thermiques pour éviter toute déformation.

5

10

15

20

25

30

De nouvelles familles de compositions de verre ont été mises au point et décrites dans le brevet WO-96/11887, afin de pallier à ces inconvénients, notamment afin de pouvoir fabriquer des plaques ou substrats à déformation quasiment nulle lors de traitements thermiques de l'ordre de 550 à 600°C et aptes à présenter, par trempe thermique, des niveaux de contraintes comparables à ceux obtenus avec du verre silico-sodo-calcique standard.

Il apparaît toutefois que ces verres peuvent présenter des casses lors du dépôt de certaines couches, y compris lorsque les méthodes de dépôt de ces couches conduisent à des températures locales du verre ne dépassant pas une centaine de degrés Celsius.

Les inventeurs se sont ainsi donnés pour mission de remédier à ces casses qui bien que peu fréquentes, perturbent les installations de fabrication.

L'invention a pour but de nouvelles compositions de verre permettant de fabriquer des substrats dont la déformation reste quasi-nulle lorsqu'ils sont soumis à des températures de l'ordre de 600°C et qui ne se détériorent pas lors du dépôt de couches à leur surface, c'est-à-dire qui ne se cassent pas immédiatement et qui ne présentent pas de défaut pouvant conduire à une casse ultérieure.

L'invention a également pour but de nouvelles compositions de verre pour la réalisation de vitrages résistant au feu selon les classes de résistance au feu G qui, d'une part puissent être trempés thermiquement au moyen d'installations classiques et qui, d'autre part puissent être fondus sans problèmes économiques

- 6 -

et/ou technologiques et qui puissent être transformés en verre plat selon le procédé « float ».

L'invention a encore pour but des compositions de verre qui permettent la fabrication de vitrages dont l'aspect et les propriétés optiques sont comparables à ceux du verre flotté connu.

Ces buts sont atteints selon l'invention par une composition de verre destinée à la fabrication de substrat thermiquement stable, ladite composition de verre possèdant un facteur de tension thermique ou coefficient φ compris entre 0,5 et 0,85 N/(mm².°C) et un point de travail ou de transformation (viscosité = 10^4 dPa.S) inférieur à 1200° C.

Comme énoncé précédemment, le coefficient φ est défini selon la relation:

$$\varphi = \alpha.E/1-\mu$$
 avec :

 α : coefficient de dilatation

E: module d'élasticité

15 μ : coefficient de poisson

5

10

20

25

30

Le module d'élasticité et le coefficient de poisson sont déterminés par le test suivant : une éprouvette de verre de dimensions 100 x 10 mm² et d'épaisseur inférieure à 6 mm est mis en flexion 4 points dont les appuis extérieurs sont séparés de 90 mm et les appuis intérieurs de 30 mm. Une jauge de contrainte est collée au centre de la plaque de verre. On en déduit les déplacements principaux (dans la longueur de la plaque et dans sa largeur). De la force appliquée on calcule la contrainte appliquée. Les relations entre contrainte et déplacements principaux permettent de déterminer le module d'élasticité et le coefficient de poisson.

Selon une variante préférée de l'invention, les compositions de verre selon l'invention ont un point de ramollissement (viscosité = 10^{7,6} poises) supérieur à 750°C. De préférence également, le point de travail des compositions de verre selon l'invention est inférieur à 1190°C.

Dans une variante avantageuse de l'invention, le coefficient de dilatation thermique $\alpha_{20\text{-}300}$ des compositions de verre est compris entre 60 et 88.10^{-7} ° K⁻¹, et de préférence inférieur à 85.10^{-7} ° K⁻¹.

-7-

De préférence encore et plus particulièrement dans le cas de la réalisation de vitrages anti-feu, la composition de verre selon l'invention vérifie la relation :

$$\phi^2$$
. c/a < 2 MPa²/°C²

La valeur « c/a » est définie par le test de fragilité décrit ci-après : le verre est d'abord recuit afin d'éliminer les contraintes résiduelles. Le verre est porté à son point de recuit (« Annealing Point ») pendant 1 heure puis descendu à 2°C/min à température ambiante. L'éprouvette de verre à tester est indentée sous une charge de 200 g pendant 30 secondes à température ambiante. La mesure des diagonales de l'empreinte Vickers, ainsi que la taille des fissures radiales (Lawn et Marshall, J. Am. Cer. Soc. 62 - 347-350 (1979) ; Sehgal et al, J. Mat. Sci. Let. 14 - 167-169 (1995)) est réalisée 72 heures après indentation. Le rapport c/a longueur des fissures radiales/demi diagonale est mesuré sur 10 indentations afin d'obtenir une statistique suffisante.

De façon préférée, la composition de verre selon l'invention vérifie :

 φ^2 . c/a > 0,70 MPa²/°C²

5

10

15

20

25

30

De préférence encore, le produit ϕ^2 . c/a est supérieur à 1 et de préférence inférieur à 1,8.

Dans une réalisation de l'invention et plus particulièrement dans le cas de la réalisation de substrats pour des écrans plasma, la composition possède un strain point supérieur à 570° C et de préférence supérieur à 600° C. Plus particulièrement également pour des applications de type écran plasma, le coefficient φ est compris entre 0,75 et 0,85, et de préférence inférieur à 0,8.

Pour des applications vitrage anti-feu, le coefficient φ est avantageusement inférieur à 0,8 et de préférence supérieur à 0,7.

Les inventeurs ont su mettre en évidence que des verres présentant les propriétés conformes à l'invention non seulement peuvent fondre relativement bien, mais en plus conviennent particulièrement à la fabrication de vitrages monolithiques résistant au feu, dans la mesure où, même dans le cas de la trempe à l'air traditionnelle, ils présentent une résistance à la flexion/traction nettement supérieure à celle des verres à base de borosilicate et d'aluminosilicate connus pour la fabrication de vitrages résistant au feu. Grâce à leur coefficient de dilatation thermique et à leur coefficient ϕ plus élevés, il est

- 8 -

possible, en effet, d'obtenir, au moyen d'installations de trempe habituelles, des résistances à la flexion/traction nettement plus grandes, c'est-à-dire des contraintes initiales de compression nettement plus fortes, de manière à augmenter sensiblement la résistance à la différence de température pouvant être atteinte entre le bord froid encastré et le milieu du vitrage chaud. En outre, il est apparu que la résistance de ces verres était tout-à-fait suffisante pour satisfaire à la classe de résistance au feu G 30 même dans le cas d'une profondeur d'insertion dans le cadre de 10 mm. Les verres utilisés conformément à l'invention permettent toutefois également d'atteindre les classes supérieures de résistance au feu G 60, G 90 voire même G 120, lorsque le cas échéant, on utilise des vitrages de plus forte épaisseur et un cadre dans lequel ils sont enchâssés plus profondément, c'est-à-dire un cadre qui recouvre le bord du vitrage dans une plus grande mesure, par exemple jusqu'à 25 mm.

Selon une réalisation préférée de l'invention, la composition de verre comprend les constituants ci-après dans les proportions pondérales suivantes :

	SiO ₂	55 - 75 %
	Al_2O_3	0 - 7%
	ZrO ₂	0 - 8%
	Na₂O	5 - 10 %
20	K ₂ O	0 - 8%
	CaO	8 - 12 %

5

10

15

Selon une autre réalisation de l'invention, la composition de verre comprend les constituants ci-après dans les proportions pondérales suivantes :

	SiO ₂	55 - 75 %
25	Al_2O_3	0 - 7 %
	ZrO ₂	0 - 8 %
	Na₂O	2 - 8 %
	K₂O	2 - 8%
	CaO	4 - 11 %
30	MgO	0 - 4 %

Selon une autre variante et plus particulièrement dans le cas de la fabrication de substrats pour écrans émissifs, la composition de verre selon l'invention possède un coefficient ϕ inférieur 0,84 N/(mm².°C), sa

-9-

température inférieure de recuisson (strain point) étant supérieure à 507°C et sa résistivité électrique étant telle que log $\rho_{(250^{\circ}\text{C})}$ soit supérieur à 6,6.

Il est communément admis que le verre n'a plus aucun comportement visqueux au-dessous d'une température caractéristique appelée température inférieure de recuisson (strain point), qui correspond à une viscosité de l'ordre de 10^{14,5} poises. De ce fait, cette température est un point de repère intéressant pour évaluer la tenue en température d'un verre.

5

10

15

20

25

30

Il s'est avéré lors des essais que notamment la combinaison de ces valeurs de températures inférieures de recuisson et du coefficient φ autorisent la réalisation de substrat ou plaque thermiquement stable et ne subissant aucune détérioration ou casse durant les phases de traitement pour le dépôt de couches. Les valeurs de résistivité électrique limitent notamment la diffusion dans le verre par exemple d'ions argent contenus dans les couches déposées à la surface du substrat.

Selon une réalisation préférée de l'invention, le coefficient de dilatation de la composition de verre est compris entre 65 et 88.10⁻⁷ ° C⁻¹. De telles valeurs sont intéressantes notamment pour leur compatibilité avec celles des frittes de verre habituellement utilisées pour réaliser par exemple des barrières pour les écrans plasma.

De préférence encore, le coefficient de dilatation est compris entre 80 et 85.10⁻⁷ ° C⁻¹.

Une composition de verre plus particulièrement avantageuse selon l'invention, notamment en termes de résistance à des casses thermiques et de coût présente un coefficient φ inférieur à 0,8 N/(mm².°C) et de préférence encore supérieur à 0,7 N/(mm².°C).

Egalement pour diminuer le coût de la composition de verre, celle-ci présente avantageusement une température inférieure de recuisson (strain point) inférieure à 590°C et de préférence inférieure à 580°C.

Avantageusement encore et notamment pour diminuer la compaction du substrat lors de traitement à des températures relativement élevées, la composition de verre présente une température inférieure de recuisson (strain point) supérieure à 530°C et de préférence supérieure à 550°C. De

- 10 -

telles valeurs de températures inférieures de recuisson autorisent une bonne maîtrise et une bonne précision des dépôts pouvant être effectués à des températures de l'ordre de 600°C.

De préférence encore la résistivité électrique de la composition de verre selon l'invention est telle que log $\rho_{(250^{\circ}\text{C})}$ est supérieure à 8 ; cela permet de mieux prévenir encore la diffusion dans le verre d'ions provenant des couches déposées.

Selon une réalisation préférée de l'invention, la composition de verre comprend les constituants ci-après dans les proportions pondérales suivantes:

SiO ₂	55 - 75 %
Al_2O_3	0 - 5 %
ZrO ₂	3 - 8 %
Na ₂ O	4,5 - 8 %
K ₂ O	3,5 - 7,5%
CaO	7 - 11 %

5

10

15

20

25

Les différentes familles de compositions de verre selon l'invention présentent notamment l'avantage de pouvoir être fondues et transformées en ruban de verre selon le procédé float à des températures voisines de celles adoptées pour la fabrication de verre silico-sodo-calcique classique.

A cet égard SiO₂ joue un rôle essentiel. Dans le contexte de l'invention la teneur en SiO₂ ne doit pas excéder environ 75%; au-delà, la fusion du mélange vitrifiable et l'affinage du verre nécessitent des températures élevées qui provoquent une usure accélérée des réfractaires des fours. Au-dessous de 55% en poids de SiO₂, la stabilité des verres selon l'invention est insuffisante.

L'alumine joue un rôle de stabilisant. Cet oxyde augmente dans une certaine mesure la résistance chimique du verre et favorise l'augmentation de la température inférieure de recuisson. Le pourcentage de Al₂O₃ n'excède avantageusement pas 5%, et de préférence encore 3%, notamment pour ne pas augmenter dans des proportions inacceptables la viscosité du verre aux températures élevées.

5

10

15

20

25

30

- 11 -

ZrO₂ joue également un rôle de stabilisant. Cet oxyde augmente dans une certaine mesure la résistance chimique du verre et favorise l'augmentation de la température inférieure de recuisson. Le pourcentage de ZrO₂ ne doit pas excéder 8% sous peine de rendre trop difficile la fusion. Si cet oxyde est difficile à fondre, il présente l'avantage de ne pas augmenter la viscosité des verres selon l'invention aux température élevées, dans les mêmes proportions que SiO₂ et Al₂O₃. L'oxyde B₂O₃ peut également être présent avec une teneur d'au plus 3%, et de préférence inférieure à 2%. Cet oxyde permet de fluidifier le verre sans abaisser le strain point.

D'une façon globale, la fusion des verres selon l'invention reste dans des limites de températures acceptables, sous réserve que la somme des teneurs des oxydes SiO_2 , AI_2O_3 et ZrO_2 demeure égale ou inférieure à 75%. Par limites acceptables, il faut entendre que la température du verre correspondant à log $\eta=2$ ne dépasse pas environ 1550°C et de préférence 1510°C.

Par ailleurs, il est apparu que ces verres conduisent à une faible corrosion des réfractaires, du type AZS (alumine-zircone-silice), habituellement utilisés dans ce type de four. Ces verres garantissent ainsi une optimisation de la durée d'utilisation du four.

D'autre part, les compositions de verre selon l'invention présentent un écart suffisant entre la température de formage du verre et sa température de liquidus ; en effet, dans la technique du verre flotté en particulier, il est important que la température de liquidus du verre demeure égale ou inférieure à la température correspondant à logη = 3,5, ce qui est le cas des verres selon l'invention. Cet écart est avantageusement d'au moins 10°C à 30°C. Ces écarts ou paliers de travail qui pourraient paraître « étroits » pour des verres standards silico-sodo-calciques destinés à fabriquer des vitrages, sont ici suffisants pour assurer un formage de qualité sans adopter des conditions trop extrêmes pour le fonctionnement du four. Il s'agit en effet de verres assez particuliers, pour des applications de type haute technologie à haute valeur ajoutée, comme les écrans plasma où l'on peut « se permettre » un contrôle et une adéquation très précise du

5

10

15

20

25

30

- 12 -

fonctionnement du four : on reste dans des paliers de travail « accessibles » sans bouleversement ou prise de risque quant au four.

L'influence des autres oxydes sur l'aptitude des verres selon l'invention à être fondus et flottés sur un bain métallique, ainsi que sur leurs propriétés, est la suivante : les oxydes Na₂O et K₂O permettent de maintenir la température de fusion des verres selon l'invention et leurs viscosités aux températures élevées dans les limites indiquées précédemment. Pour ce faire, la somme des teneurs de ces oxydes demeure supérieure à 8%, et de préférence supérieure à 10%. Par rapport à un verre silico-sodo-calcique ordinaire, la présence simultanée de ces deux oxydes dans les verres selon l'invention, parfois dans des proportions voisines, permet d'augmenter considérablement leur résistance chimique, plus précisément leur résistance hydrolytique, ainsi que leur résistivité électrique. L'augmentation de la résistivité électrique des verres permet de diminuer la diffusion d'ions, par exemple d'argent, dans le verre provenant des couches déposées à la surface des substrats, notamment dans le cas de la réalisation d'écrans plasma. L'augmentation de la résistivité électrique des verres est également intéressante dans certaines applications, plus précisément lorsqu'ils servent de substrat pour les écrans à cathode froide. Dans ces écrans prennent naissance des champs électriques de surface qui provoquent une concentration localisée d'électrons. Cette concentration peut provoquer en réaction une migration indésirable des alcalins si la résistivité du verre est insuffisante, comme dans le cas d'un verre silico-sodo-calcique ordinaire.

Si les deux types d'oxydes alcalins Na₂O et K₂O sont nécessaires, en revanche, s'il l'on veut en augmenter la teneur globale, il est préférable de favoriser une augmentation en K₂O, qui présente l'avantage de fluidifier le verre sans abaisser le strain point, sans être donc trop pénalisant sur les propriétés de dureté du verre après formage. De plus, K₂O favorise une diminution du module d'élasticité dans les compositions de verre selon l'invention. On prévoit ainsi avantageusement, de préférence, un rapport de pourcentages pondéraux K₂O/Na₂O d'au moins 1,2, et de préférence d'au moins 1,4.

5

10

15

20

25

30

- 13 -

Il est également possible de prévoir d'incorporer de l'oxyde de lithium Li₂O dans la composition de verre selon l'invention, notamment en tant qu'agent fondant, dans des teneurs pouvant atteindre 3% et de préférence ne dépassant pas 1%.

Les oxydes alcalino-terreux introduits dans les verres selon l'invention ont pour effet globalement d'élever la température inférieure de recuisson, c'est la raison pour laquelle la somme de leurs teneurs pondérales doit être au moins égale à 12%. Au-delà de 20% environ l'aptitude des verres à dévitrifier peut s'amplifier dans des proportions incompatibles avec le procédé de flottage sur bain métallique. Afin de maintenir la dévitrification des verres dans des limites acceptables leurs teneurs pondérales en CaO et MgO ne doivent pas excéder respectivement 12 et de préférence 11%, et 5%. La teneur en MgO est, de préférence, égale ou inférieure à 2%.

MgO, CaO et à un degré moindre SrO permettent d'élever la température inférieure de recuisson ; BaO et SrO permettent d'augmenter la résistance chimique des verres selon l'invention ainsi que leur résistivité. Les alcalino-terreux ont également pour effet de diminuer la température de fusion ainsi que la viscosité des verres aux températures élevées.

BaO est toutefois présent de préférence avec une teneur inférieure à 2%; ces faibles teneurs permettent de limiter la formation de cristaux de sulfate de baryum BaSO₄, qui s'avère pénalisante sur le plan de la qualité optique. Si une absence totale de BaO n'est pas exclue, une faible teneur est préférée du fait des propriétés de BaO précédemment énoncées. Lorsque BaO est présent, il est encore possible d'adapter légèrement les conditions de traitements thermiques du substrat pour les rendre défavorables à la formation de cristaux de BaSO₄.

Les avantages présentés par les compositions de verre selon l'invention seront mieux appréciés à travers les exemples présentés ci-après.

Les premiers exemples concernent plus particulièrement des compositions destinées à la fabrication de vitrage anti-feu.

On réalise une composition de verre comprenant les constituants ciaprès dans les proportions pondérales suivantes, la première colonne indique les valeurs de consigne et la deuxième colonne les valeurs mesurées:

		Consigne	- 14 - Mesurées
	SiO ₂	69,60 %	69,60 %
	Al_2O_3	0,90 %	0,90 %
	ZrO_2	2,60 %	2,62 %
5	Na ₂ O	7,10 %	7,07 %
	K ₂ O	2,90 %	2,91 %
	CaO	10,50 %	10,50 %
	MgO	2,00 %	1,98 %
	SrO	3,90 %	3,86 %
10	Fe ₂ O ₃	<0,15 %	0,055 %
	Autres oxydes	<0,50 %	0,505 %
	La compo	sition de verre pré	sente les propriété

tés suivantes :

→ coefficient φ 0,77 N/(mm².°C)

76,6.10⁻⁷°C⁻¹ \hookrightarrow coefficient de dilatation α_{20-300} :

78,6.10³ N/mm² → module d'élasticité : 15

0,22 → coefficient de poisson :

1,64 MPa²/°C² → φ².c/a

→ Point de ramollissement : 805°C → Température de liquidus T_{liq} : 1160°C

→ Température correspond à viscosité 20

> telle que $log\eta = 2$; $T_{log\eta=2}$ 1500°C

→ Température correspond à viscosité

1176°C telle que $log\eta = 3.5$; $T_{logn=3.5}$

→ Température correspond à viscosité

telle que $\log \eta = 4$; $T_{\log \eta = 4}$ 1100°C 25

> 2,59 → Densité

→ TL 84,48 %

81,46 % **→**TE

Il apparaît tout d'abord, au vu de la température de liquidus, de $T_{log_{\eta=2}}$, qui est la température dans le bain de fusion et de Tlogn=3,5, qui est la température 30 choisie d'entrée du verre sur le bain de métal en fusion, que la composition de

- 15 -

verre peut être fondue dans un four de fusion, et que le formage sur bain d'étain (procédé « float ») ne pose pas de problème.

Des feuilles de verre ont ainsi été réalisées avec des épaisseurs comprises entre 5 et 10 mm. Après avoir été soumises à un doucissage au niveau des bords, les feuilles de verre ont été trempées en position horizontale dans une installation de trempe à l'air habituelle.

Les feuilles de verre ont ensuite été enchâssées dans des cadres avec des profondeurs de feuillure variant de 10 mm à 25 mm.

Il s'est avéré que les vitrages ainsi réalisés selon l'invention ont montré lors d'essais de tenue au feu conforme à la norme DIN 4102 ou à la norme ISO/DIS 834-1, qu'ils satisfaisaient aux conditions des classes de résistance au feu G30 à G120 en fonction de leur épaisseur et de la profondeur de la feuillure du cadre.

La composition de verre décrite ci-après qui peut également être fondue et obtenue sous forme d'un ruban selon la technique float, peut également être utilisée pour la réalisation de vitrage anti-feu satisfaisant aux conditions des classes de résistance feu G :

	SiO ₂	74,40 %
	Al_2O_3	0,95 %
20	Na ₂ O	9,05 %
	K ₂ O	0,45 %
	CaO	9,10 %
	MgO	5,65 %
	Fe ₂ O ₃	0,10 %
25	Autres oxydes	0,30 %

5

10

15

Elle présente les propriétés suivantes :

 \hookrightarrow coefficient φ : 0,71 N/(mm².°C)

 \hookrightarrow coefficient de dilatation α_{20-300} : 75,6.10⁻⁷°C⁻¹

→ module d'élasticité : 75.4.10³ N/mm²

30 → coefficient de poisson : 0,20

 $\hookrightarrow \varphi^2$.c/a 1,56 MPa²/°C²

5

10

15

- 16 -

Les compositions de verre décrites dans le tableau ci-après peuvent également être fondues et obtenues sous forme d'un ruban de verre selon la technique float et peuvent être utilisées pour la réalisation de vitrages anti-feu satisfaisant aux conditions des classes de résistance au feu G. Les compositions de verre présentées dans ce tableau présentent, par rapport aux précédentes, un point de ramollissement (Littleton) encore supérieur, ce qui améliore encore la tenue au feu.

SiO ₂	70	66,1	65,6
Al ₂ O ₃	0	0,5	0,5
ZrO ₂	3	6,5	6,5
MgO	2	1	2
CaO	6	7	5
SrO	8,5	7,5	9
ВаО	0	0	0
Na ₂ O	5	5	5
K₂O	5,4	5,9	6,4
Point de ramollissement °C	811	825	821
Strain Point °C	577	581	574
Coefficient de dilatation α ₂₀₋₃₀₀ °C ⁻¹	77,8	78	80
Module d'élasticité 10 ³ N/mm²	75	76,7	76
Coefficient φ N/(mm².°C)	0,75	0,77	0,78
Tlogη = 3,5 (°C)	1182	1197	1191
Tlogη = 2 (°C)	1528	1522	1515

La seconde série d'exemples concernent plus particulièrement des compositions de verre destinées à la fabrication de substrat pour écrans plasma. Ces exemples sont rassemblés dans le tableau joint en annexe.

Dans ce tableau, sont regroupées, pour chacun de ces exemples, les formulations chimiques avec les teneurs exprimées en pourcentages pondéraux, les valeurs de coefficient ϕ exprimées en N/(mm².°C), les valeurs de température inférieure à la température de recuisson des verres (dite strain point) $T_{i,r}$, les coefficients de dilatation thermique $\alpha_{(25-300°C)}$ des

5

10

15

20

25

- 17 -

verres en ${}^{\circ}C^{-1}$, le log de leurs résistivités en ohm.cm log ρ , leurs températures de liquidus T_{liq} , leurs températures à des viscosités en poises correspondant respectivement à $log\eta=2$ et $log\eta=3,5$. Toutes les températures sont exprimées en degrés Celsius.

Des essais réalisés et/ou des données de l'annexe, et plus particulièrement des trois dernières lignes, lorsque les mesures ont été faites, qui indiquent des températures correspondant pour la première, à la viscosité $Tlog\eta=2$, qui est la température dans le bain de fusion, pour la seconde à la viscosité $Tlog\eta=3,5$ qui est la température choisie d'entrée du verre sur le bain de métal en fusion et enfin pour la troisième au liquidus, on vérifie tout d'abord que les verres selon l'invention peuvent être fondus dans un four de fusion et que leur formage sur bain d'étain ne pose pas de problème.

Des verres selon l'invention ont ainsi pu être obtenus selon la technique float sous la forme de ruban d'épaisseur contrôlée, pouvant varier de 0,5 à 10 mm. Des feuilles de verre ont ensuite été découpées au format voulu, et soumises à un traitement thermique ayant notamment pour objet de stabiliser les dimensions desdites feuilles. Sur ces feuilles ont ensuite été déposées des couches telles que celles conduisant à la réalisation d'écrans plasma.

Tout d'abord, les substrats ont montré une stabilité thermique tout à fait satisfaisante. Par ailleurs, au cours des traitements de dépôt de couches, il n'est apparu aucune casse desdits substrats.

Les compositions de verre ainsi présentées selon l'invention satisfont donc aux exigences fixées, c'est-à-dire qu'elles permettent de réaliser des substrats ou plaques stables thermiquement et présentant une résistance aux casses thermiques accrue par rapport aux verres déjà connus.

ANNEXE

Composition	-	2	က	4	2	9	7	8	6	10	11	12
SiO ₂	89	65	64,5	65	67,5	64,5	99	65	69	67,5	69,5	70
AI ₂ O ₃	0	0	-	-	-	-	0	-	0	0	-	0,5
ZrO ₂	4	2'2	7	9	က	6,5	6,5	6,5	4	4,5	က	က
Na ₂ O	വ	2	5	5,5	വ	7,5	7	6	9	വ	6,5	6,5
K ₂ 0	7,5	7,5	7,5	7,5	7	5,5	4,5	4	4	9	3,5	3,5
CaO	=	11	11	10,5	10,5	10	1	9,5	11	7	11	11
MgO	0,5	0	0	0	1,5	2	2	2	2	2	2	1,5
BaO	0	0	0	0	1,5	0	0	0	0	0	0	0
SrO	4	4	4	3,5	4	8	m	က	4	3,5	3,5	4
9-	0,75	0,79	0,79	0,79	0,75	62'0	8′0	9'0	0,74	0,76	0,75	0,73
T _{i.f.}	580	583	581	582	573	267	929	558	-	ı	-	,
logp	'	,	-	1	١	6′2		1	1	•	ı	•
(250°C)												
ಶ	82	81	81	81	81	8'62	80,1	83,2	78,1	77,4	73,1	75,5
Tlogn = 2	1496	1491	1497	1491	1498	1500	1490	1480	1490	1485	1500	1498
Tlogn = 3,5	1171	1186	1189	1186	1171	1185	1175	1170	1170	1173	1180	1169
Tliq	-	,	•	,		1120	1140	1090	•	ı	e	-
		,										

"-" : valeur non mesurée

- 19 - **REVENDICATIONS**

- 1. Composition de verre de type silico-sodo-calcique destinée à la fabrication de substrats ou plaques, *caractérisée en ce que* la composition de verre possède un coefficient ϕ compris entre 0,50 et 0,85 N/(mm²°C), un point de travail inférieur à 1200°C.
- 2. Composition de verre selon l'une des revendications 1, caractérisée en ce qu'elle possède un point de ramollissement supérieur à 750°C.
- 3. Composition de verre selon l'une des revendications 1 ou 2, caractérisée en ce que le point de travail est inférieur à 1190°C.
- 4. Composition de verre selon l'une des revendications 1 à 3, caractérisée en ce que le coefficient de dilatation thermique α_{20-300} est compris entre 60 et 88.10^{-7} °C.
- 5. Composition de verre de type silico-sodo-calcique destinée à la fabrication de substrats ou plaques selon l'une des revendications précédentes, caractérisée en ce qu'elle vérifie la relation :

$$\varphi^2$$
.c/a < 2 MPa²/°C²

6. Composition de verre selon l'une des revendications précédentes, caractérisée en ce qu'elle vérifie la relation :

$$0,70 \text{ MPa}^2/^{\circ}\text{C}^2 < \phi^2$$
. c/a

- 7 Composition de verre selon l'une des revendications 1 à 6, caractérisée en ce qu'elle possède un strain point supérieur à 570°C et de préférence supérieur à 600°C.
 - 8. Composition de verre selon l'une des revendications précédentes, caractérisée en ce qu'elle comprend les constituants ci-après dans les proportions pondérales suivantes :

	SiO ₂	55 - 75 %
	Al_2O_3	0 - 7%
	ZrO ₂	0 - 8%
	Na ₂ O	5 - 10 %
30	K ₂ O	0 - 8 %
	CaO	8 - 12 %

5

10

15

25

- 20 -

9. Composition de verre selon la revendication 8, caractérisée en ce qu'elle comprend les constituants ci-après dans les proportions pondérales suivantes :

SiO ₂	69,60 %
Al ₂ O ₃	0,90 %
ZrO ₂	2,60 %
Na₂O	7,10 %
K ₂ O	2,90 %
CaO	10,50 %
MgO	2,00 %
SrO .	3,90 %
Fe ₂ O ₃	<0,15 %
Autres oxydes	<0,50 %

10. Composition selon la revendication 8, *caractérisée en ce qu'*elle comprend les constituants ci-après dans les proportions pondérales suivantes :

SiO ₂	74,40 %
Al ₂ O ₃	0,95 %
Na ₂ O	9,05 %
K ₂ O	0,45 %
CaO	9,10 %
MgO	5,65 %
Fe ₂ O ₃	0,10 %
Autres oxydes	0,30 %

11. Composition de verre selon l'une des revendications 1 à 7, caractérisée en ce qu'elle comprend les constituants ci-après dans les proportions pondérales suivantes :

SiO ₂	55 - 75 %
Al ₂ O ₃	0 - 7 %
ZrO ₂	0 - 8%
Na ₂ O	2 - 8 %
K₂O	2 - 8%
CaO	4 - 11 %
MgO	0 - 4 %

- 21 -

- 12. Composition de verre destinée à la fabrication de substrat ou de plaque thermiquement stable selon la revendication 1 à 4, *caractérisé en c qu'*elle possède un coefficient φ inférieur à 0,84, *en ce que* son strain point est supérieur à 507°C, *et en ce que* sa résistivité électrique est telle que log $\rho_{(250^{\circ}\text{C})}$ soit supérieure à 6,6.
- 13. Composition de verre selon la revendication 12, *caractérisée en ce que* le coefficient φ est inférieur à 0,84, et de préférence supérieur à 0,75.
- 14. Composition de verre selon la revendication 12 ou 13, *caractérisé en ce que* son strain point est compris entre 530 et 590°C, et de préférence entre 550 et 580°C.
- 15. Composition de verre selon l'une des revendications 12 à 14, caractérisée en ce que sa résistivité électrique est telle que log $\rho_{(250^{\circ}\text{C})}$ soit supérieure à 8.
- 16. Composition selon l'une des revendications 12 à 15, caractérisée en ce qu'elle comprend les constituants ci-après dans les proportions pondérales suivantes:

SiO ₂	55 - 75 %
Al ₂ O ₃	0 - 5 %
ZrO ₂	3 - 8 %
Na ₂ O	4,5 - 8 %
K ₂ O	3,5 - 7,5 %
CaO	7 - 11 %

- 17. Utilisation des compositions de verre telles que définies par l'une quelconque des revendications précédentes pour la fabrication de vitrages monolithiques résistant au feu selon les classes de résistance au feu G.
- 18. Utilisation des compositions de verre telles que définies par l'une quelconque des revendications 1 à 16 pour la fabrication de substrats pour écrans émissifs de type écran plasma, écran électroluminescent ou écran à cathode froide, notamment à partir d'une feuille de verre découpée dans un ruban de verre obtenu par flottage du verre sur un bain de métal fondu.

				-	
	-				
		•			
					*
					ز
					_
					n
			•		f

national Application No PCT/FR 98/00508

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER IPC 6 C03C3/087

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

 $\begin{array}{ccc} \text{Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)} \\ \text{IPC 6} & \text{C03C} \end{array}$

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	
	Relevant to claim No.
WO 96 11887 A (SAINT GOBAIN VITRAGE) 25 April 1996 cited in the application see claims	1-18
WO 96 01792 A (VETROTECH AG) 25 January 1996 see page 4, line 33 - page 7, line 3	1-7
DE 43 25 656 A (SCHOTT GLASWERKE) 16 February 1995 see claims 1,2	1-8, 11-18
WO 98 22403 A (NIPPON SHEET GLASS CO. LTD.) 28 May 1998 see abstract; claims	1-18
-/	
	April 1996 cited in the application see claims WO 96 01792 A (VETROTECH AG) 25 January 1996 see page 4, line 33 - page 7, line 3 DE 43 25 656 A (SCHOTT GLASWERKE) 16 February 1995 see claims 1,2 WO 98 22403 A (NIPPON SHEET GLASS CO. LTD.) 28 May 1998 see abstract; claims

Patent family members are listed in annex.
"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention
"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
"Y" document of particular relevance; the claimed invention
cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such docu- ments, such combination being obvious to a person skilled
in the art. "&" document member of the same patent family
Date of mailing of the international search report
21/07/1998
Authorized officer
Reedijk, A

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

I. .national Application No PCT/FR 98/00508

C (Continue	tion) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	1 C1/FK 98/00508
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 9103 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class L01, AN 91-018129 XP000318374 & JP 02 289 444 A (NIPPON SHEET GLASS CO LTD) see abstract	1-18
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 9703 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class L01, AN 97-029353 XP002068807 & JP 08 290 939 A (NIPPON ELECTRIC GLASS CO) see abstract	1-18

1

Information on patent family members

Ir. ational Application No PCT/FR 98/00508

				T		
	tent document in search repor	t	Publication date		Patent family member(s)	Publication date
WO	9611887	A	25-04-1996	FR	2725714 A	19-04-1996
	2011007	•	23 04 1770	FR	2727399 A	31-05-1996
				AÙ	3749095 A	06-05-1996
				BR	9506412 A	09-09-1997
				CN	1140443 A	15-01-1997
				CZ	9601714 A	11-12-1996
				EP	0734356 A	02-10-1996
				FI	962434 A	12-06-1996
				HU	76866 A	29-12-1997
				JP	9507207 T	22-07-1997
				NO	962457 A	11-06-1996
				PL	314956 A	30-09-1996
				AT		15-06-1998
				AU		06-05-1996
				CN	3656495 A 1139914 A	
				CZ		08-01-1997 11-12-1996
				DE		09-07-1998
				EP	0734357 A	02-10-1996
				WO	9611888 A	25-04-1996
				HU	76865 A	29-12-1997
				JP	9507206 T	22-07-1997
WO	9601792	Α	25-01-1996	CH	686304 A	29-02-1996
				AU	2667295 A	09-02-1996
				CA	2171323 A	25-01-1996
				CN	1130374 A	04-09-1996
				EP	0719241 A	03-07-1996
				ES	2088857 T	01-10-1996
				FI	961067 A	07-03-1996
				GR	96300057 T	31-10-1996
				JP	9500355 T	14-01-1997
				NO	960928 A	07-03-1996
				US	5676722 A	14-10-1997
DE	4325656	A	16-02-1995	EP	0638526 A	15-02-1995
				JP	7069669 A	14-03-1995
				ÜS	5656558 A	12-08-1997
				US	5763343 A	09-06-1998
WO	9822403	Α	28-05-1998	JP	10152337 A	09-06-1998

			6 ;
			J
			•
			•

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

.nde Internationale No PCT/FR 98/00508

A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE CIB 6 C03C3/087

Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classification nationale et la CIB

B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE

Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles de classement) CIB 6

Documentation consultée autre que la documentationminimale dans la mesure où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche

Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale (nom de la base de données, et si cela est réalisable, termes de recherche utilisés)

Catégorie °	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication des passages pertinents	no. des revendications visées
X	WO 96 11887 A (SAINT GOBAIN VITRAGE) 25 avril 1996 · cité dans la demande voir revendications	1-18
X	WO 96 01792 A (VETROTECH AG) 25 janvier 1996 voir page 4, ligne 33 - page 7, ligne 3	1-7
X	DE 43 25 656 A (SCHOTT GLASWERKE) 16 février 1995 voir revendications 1,2	1-8, 11-18
E	WO 98 22403 A (NIPPON SHEET GLASS CO. LTD.) 28 mai 1998 voir abrégé; revendications 	1-18

X Voir la suite du cadre C pour la finde la liste des documents	X Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe
"A" document définissant l'état général de latechnique, non considéré comme particulièrement pertinent document antérieur, mais publié à la date dedépôt international ou après cette date "L" document pouvant jeter un doute sur une revendcation de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée) "O" document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens "P" document publié avant la date de dépôtinternational, mais	T" document ultérieur publié après ladate de dépôt international ou la date de priorité et n'appartenenant pas à l'état de la technique pertinent, mais citépour comprendre le principe ou la théorie constituant la base dell'invention revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément "Y" document particulièrement pertinent; l'invention revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document et associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métter la même famillede brevets
Date à laquelle la recherche internationale a étéeffectivement achevée	Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale
13 juillet 1998	21/07/1998
Nom et adresse postale de l'administrationchargée de la recherche internationale Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentiaan 2	Fonctionnaire autorisé
NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Reedijk, A

1



RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE



C ande Internationale No PCT/FR 98/00508

		PC1/FK 98	, 00000
C.(suite) D	OCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS		
Catégorie *	identification des documents cités, avec,le cas échéant, l'indicationdes passages pe	ertinents	no. des revendications visées
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 9103 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class L01, AN 91-018129 XP000318374 & JP 02 289 444 A (NIPPON SHEET GLASS CO LTD) voir abrégé		1-18
A	DATABASE WPI Section Ch, Week 9703 Derwent Publications Ltd., London, GB; Class L01, AN 97-029353 XP002068807 & JP 08 290 939 A (NIPPON ELECTRIC GLASS CO) voir abrégé		1-18
:			
,			
:		•	

RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

Renseignements relatifs aux membres de familles de brevets

C ande internationale No PCT/FR 98/00508

Document brevet cité au rapport de recherche		Date de publication	Membre(s) de la famille de brevet(s)		Date de publication
WO 9611887	A	25-04-1996	FR 2725714 A		19-04-1996
NO 3011007	•	23 07 1330	FR	2727399 A	31-05-1996
			AÙ	3749095 A	06-05-1996
			BR	9506412 A	09-09-1997
			CN	1140443 A	15-01-1997
			CZ	9601714 A	11-12-1996
			EP	0734356 A	02-10-1996
			FI	962434 A	12-06-1996
			HŪ	76866 A	29-12-1997
			JP	9507207 T	22-07-1997
			NO	962457 A	11-06-1996
			PL	314956 A	30-09-1996
			AT	166858 T	15-06-1998
			AU	3656495 A	06-05-1996
			CN	1139914 A	08-01-1997
			CZ	9601713 A	11-12-1996
			DE	69502806 D	09-07-1998
			EP	0734357 A	02-10-1996
			MO	9611888 A	25-04-1996
			HU	76865 A	29-12-1997
			JP	9507206 T	22-07-1997
WO 9601792	 А	25-01-1996	CH	686304 A	29-02-1996
		, ,	AU	2667295 A	09-02-1996
		A Section of the sect	CA	2171323 A	25-01-1996
			CN	1130374 A	04-09-1996
			EP	0719241 A	03-07-1996
		•	ES	2088857 T	01-10-1996
			FI	961067 A	07-03-1996
			GR	96300057 T	31-10-1996
			JP	9500355 T	14-01-1997
			NO	960928 A	07-03-1996
			US	5676722 A	14-10-1997
DE 4325656	A	16-02-1995	EP	0638526 A	15-02-1995
-			JP	7069669 A	14-03-1995
			US	5656558 A	12-08-1997
_			US	5763343 A	09-06-1998
WO 9822403	- 	28-05-1998	 JР	10152337 A	09-06-1998

THIS PAGE BLANK (USPTO)